

Prefeitura Municipal de João Ramalho/SP

Concurso Público
Edital N° 01/2025



Técnico em Química

MANHÃ

PROVA TIPO 1 – BRANCA



CARGO: TÉCNICO EM QUÍMICA

CONHECIMENTOS BÁSICOS

LÍNGUA PORTUGUESA

A volta do filho pródigo

Cerca de 30 mil crianças e adolescentes fogem todo ano no Brasil. Oitenta por cento voltam para casa. Dificuldades com a família e busca de independência são as causas mais frequentes das fugas. A volta é acompanhada de arrependimento.

Meus pais não me compreendem, ele pensava sempre. As brigas, em casa, eram frequentes. Os pais reclamavam do som muito alto, das roupas estranhas, das tatuagens. Revoltado, decidi fugir de casa. Sabia que, para seus velhos, aquilo seria uma dura prova: afinal, ele era filho único. Mas estava na hora de mostrar que não era mais criança. Estava na hora de dar a eles uma lição. Botou algumas coisas na mochila e, uma madrugada, deixou o apartamento. Tomou um ônibus e foi para uma cidade distante, onde tinha amigos.

Ali ficou por vários meses. Não foi uma experiência gratificante, longe disso. Os amigos só o ajudaram na primeira semana. Depois disso ficou entregue à própria sorte. Teve de trabalhar como ajudante de cozinha, morava num barraco, foi assaltado várias vezes, até fome passou. Finalmente resolveu voltar. Mandou um *e-mail*, dizendo que estaria em casa daí a dois dias. E, lembrando que a mãe era uma grande leitora da Bíblia, assinou-se como “filho pródigo”.

Chegou de noite, cansado, e foi direto para o prédio onde morava. Como já não tinha a chave do apartamento, bateu à porta. E aí a surpresa, a terrível surpresa.

O homem que estava ali não era seu pai. Na verdade, ele nem sequer o conhecia. Mas o simpático senhor sabia quem era ele: você deve ser o Fábio, disse, e convidou-o a entrar. Explicou que tinha comprado o apartamento em uma imobiliária:

– Seus pais não moram mais aqui. Eles se separaram.

A causa da separação tinha sido exatamente a fuga do Fábio:

– Depois que você foi embora, eles começaram a brigar, um responsabilizando o outro por sua fuga. Terminaram se separando. Seu pai foi para o exterior. De sua mãe, não sei. Parece que também mudou de cidade, mas não sei qual.

Fábio não aguentou mais: caiu em prantos. O homem se aproximou dele, abraçou-o. Entre aqui no seu antigo quarto, disse, tenho uma coisa para lhe mostrar. Ainda soluçando, Fábio entrou. E ali estavam, claro, o pai e a mãe, ambos rindo e chorando ao mesmo tempo. Tinha sido tudo uma encenação. Abraçaram-se, Fábio jurando que nunca mais sairia de casa.

A verdade, porém, é que não gostou da brincadeira, mesmo que ela tenha lhe ensinado muita coisa. Os pais, ele acha, não podiam ter feito aquilo. Se fizeram, é por uma única razão: não o compreendem. Um dia, ele terá de sair de casa. Mais tarde, naturalmente, quando for homem, quando tiver sua própria casa. Só que aí levará os pais junto. Pais travessos como os que ele tem precisam ser controlados.

(SCLIAR, Moacyr. Folha de São Paulo. São Paulo. Em: 04/04/2005. Disponível em: <http://www1.folha.uol.com.br>. Acesso em: julho de 2025.)

Questão 01

O gênero “crônica” se vincula à prática social literário-jornalística, tendo como principal suporte a esfera da comunicação jornalística escrita. Não se limita ao mero relato de fatos cotidianos, mas traz uma reflexão pessoal sobre lances incomuns do dia a dia, podendo focalizar pontos de vista não observados. É possível inferir que a ideia principal da crônica narrativa, de Moacyr Scliar, publicada originalmente no jornal Folha de São Paulo, é:

- A) A incompreensão evidente entre os pais e o filho Fábio.
- B) A forma diferente como pais e filhos percebem o mundo.
- C) A importância do perdão, especialmente com aqueles que erram.
- D) A falta de apoio emocional dos pais e seu impacto na vida de Fábio.

Questão 02

A crônica se apresenta em uma linguagem predominantemente informativa. No entanto, além de apresentar os fatos, há evidência de análise subjetiva do autor em:

- A) “O homem se aproximou dele, abraçou-o.” (8º§)
- B) “Como já não tinha a chave do apartamento, bateu à porta.” (3º§)
- C) “Pais travessos como os que ele tem precisam ser controlados.” (9º§)
- D) “Chegou de noite, cansado, e foi direto para o prédio onde morava.” (3º§)



Questão 03

“A verdade, porém, é que não gostou da brincadeira, mesmo que ela tenha lhe ensinado muita coisa.” O 9º§ é introduzido pelo termo “*porém*”, que estabelece uma relação entre as ideias que o antecedem e que o sucedem, e que poderia ser substituído, sem qualquer prejuízo semântico, por:

- A) Além disso.
- B) Porquanto.
- C) No entanto.
- D) Apesar de que.

Questão 04

Tendo em vista o significado das palavras no contexto apresentado, as expressões destacadas podem ser substituídas pelos termos sugeridos, com EXCEÇÃO de:

- A) “E aí a surpresa, a terrível surpresa.” (3º§) – comovente.
- B) “Tinha sido tudo uma encenação.” (8º§) – representação.
- C) “As brigas, em casa, eram frequentes.” (1º§) – constantes.
- D) “Não foi uma experiência gratificante, longe disso.” (2º§) – ao contrário.

Questão 05

Compreende-se que o retorno do filho pródigo representa o arrependimento e a busca por redenção. Assinale, a seguir, o fragmento de texto em que o autor se dirige ao leitor.

- A) “O homem que estava ali não era seu pai.” (4º§)
- B) “Se fizeram, é por uma única razão: não o compreendem.” (9º§)
- C) “Os pais reclamavam do som muito alto, das roupas estranhas, das tatuagens.” (1º§)
- D) “E ali estavam, claro, o pai e a mãe, ambos rindo e chorando ao mesmo tempo.” (8º§)

Questão 06

É correto afirmar que o tempo verbal empregado na linha fina “Cerca de 30 mil crianças e adolescentes fogem todo ano no Brasil.” indica:

- A) Uma viável possibilidade de tal fato acontecer.
- B) Uma ação habitual e presente; uma verdade geral.
- C) Simultaneidade entre os acontecimentos noticiados.
- D) Polidez do autor caracterizando um texto jornalístico.

Questão 07

O texto de Moacyr Scliar é um texto curto, apressado e de linguagem descompromissada, coloquial e próxima do leitor, mas que traz um fato do cotidiano sob um filtro emocional. Trata-se de um texto pessoal do escritor, o qual se isenta do compromisso de ser fiel à realidade. Sobre os aspectos linguísticos desse texto, assinale a alternativa INCORRETA.

- A) Em “Abraçaram-se, [...]” (8º§), o termo destacado é um pronome reflexivo – o sujeito pratica e recebe a ação verbal.
- B) No trecho “Parece que também mudou de cidade, mas não sei qual.” (7º§), o termo “*mas*” denota ideia de oposição.
- C) Em “A causa da separação tinha sido exatamente a fuga do Fábio: [...]” (6º§), a expressão destacada exprime circunstância de modo.
- D) As vírgulas em “Os pais reclamavam do som muito alto, das roupas estranhas, das tatuagens.” (1º§) foram empregadas para separar termos com a mesma função sintática.

Questão 08

O fragmento de texto que NÃO apresenta nenhum tipo de intensificação é:

- A) “E aí a surpresa, a terrível surpresa.” (3º§)
- B) “Fábio não aguentou mais: caiu em prantos.” (8º§)
- C) “Os pais reclamavam do som muito alto, das roupas estranhas, das tatuagens.” (1º§)
- D) “Dificuldades com a família e busca de independência são as causas mais frequentes das fugas.” (linha fina)



Questão 09

Nos fragmentos a seguir, os trechos destacados exercem a mesma função, EXCETO em:

- A) “Mandou um e-mail, [...]” (2º§)
- B) “Ainda soluçando, Fábio entrou.” (8º§)
- C) “As brigas, em casa, eram frequentes.” (1º§)
- D) “Os pais, ele acha, não podiam ter feito aquilo.” (9º§)

Questão 10

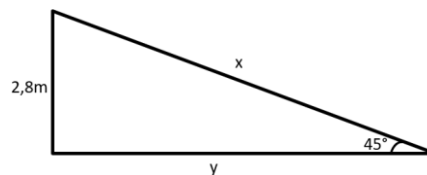
Em “Botou algumas coisas na mochila e, uma madrugada, deixou o apartamento.” (1º§), o conector “e” estabelece uma relação de:

- A) Adição.
- B) Condição.
- C) Explicação.
- D) Compensação.

RACIOCÍNIO LÓGICO-MATEMÁTICO

Questão 11

Após a reforma da portaria da prefeitura de João Ramalho, foi construída uma rampa para facilitar o acesso de pessoas que utilizam cadeira de rodas. Sabe-se que a rampa possui altura de 2,8 metros e forma um ângulo de 45° do seu topo com o solo, conforme a imagem a seguir:



De acordo com as informações do caso hipotético, pode-se dizer que o produto das medidas de x e y equivalem a quantos metros?
(Considere $\sqrt{2} = 1,4$)

- A) 5,6.
- B) 7,9.
- C) 9,4.
- D) 11,2.

Questão 12

Em determinada prefeitura, diante de uma bancada de vereadores, composta por 14 membros, sendo 9 homens e 6 mulheres, tem-se a exigência de nomear, entre eles, 5 pessoas para compor comissão legislativa. Sabendo da necessidade de que tenha, pelo menos, 2 mulheres nessa comissão, qual a quantidade possível de diferentes formações?

- A) 1.980.
- B) 2.054.
- C) 2.121.
- D) 2.248.

Questão 13

Em uma campanha de arrecadação de mantimentos para determinado hospital de João Ramalho, constatou-se que, durante um período de 14 dias, a quantidade de alimentos coletados seguiu uma progressão aritmética; e, no último dia, foram arrecadados 154 mantimentos. Sabendo que a razão dessa progressão é igual ao número de alimentos arrecadados no primeiro dia, qual a quantidade de mantimentos coletados na primeira semana?

- A) 308.
- B) 314.
- C) 326.
- D) 331.



Questão 14

A prefeitura de João Ramalho contratou um grupo de trabalhadores para plantar, em uma área de reflorestamento, o maior número de árvores possíveis em um prazo de 20 dias. Inicialmente, a equipe contava com 7 operários, que trabalhavam durante 5 horas por dia; sabe-se que após 11 dias conseguiram plantar 1.170 árvores. Para aumentar a produtividade, a prefeitura contratou mais 4 trabalhadores e estendeu o tempo diário de serviço para 7 horas. Considerando que o andamento do serviço se manteve contínuo, é correto afirmar que o número de árvores plantadas no período determinado foi:

- A) 2.106.
- B) 2.587.
- C) 3.276.
- D) 3.548.

Questão 15

Quatro empresas – W, X, Y e Z, com a intenção de realizar uma doação para certa instituição de caridade, separam, cada uma, 8% do faturamento mensal para efetivar o ato. De acordo com as doações, foi constatado que o valor total arrecadado representava 32% do faturamento mensal da empresa Z. Analisando os fatos, os faturamentos mensais das empresas W, X e Y, somados, equivalem a quantas vezes o faturamento da empresa Z?

- A) 2.
- B) 3.
- C) 5.
- D) 6.

NOÇÕES DE INFORMÁTICA

Questão 16

A *internet* é uma rede mundial de computadores interconectados que permite a troca de informações por meio de serviços como *e-mail*, navegação na *web* e em redes sociais. Para navegar com segurança e eficiência, é importante conhecer alguns conceitos básicos sobre seu funcionamento. Quanto aos conceitos fundamentais da *internet*, assinale a afirmativa correta.

- A) O termo banda larga se refere à capacidade de transmissão de dados, ou seja, velocidade da conexão com a *internet*.
- B) A sigla URL representa um código de segurança utilizado para criptografar dados bancários durante transações *on-line*.
- C) O protocolo HTTP é utilizado para envio de *e-mails* entre servidores; o protocolo POP3 é usado para navegação em *sites web*.
- D) O navegador (*browser*) é o responsável por fornecer conexão à *internet* por meio da autenticação do usuário com um servidor DNS.

Questão 17

As fórmulas, componentes essenciais no *Microsoft Excel* (Configuração Padrão – Idioma Português-Brasil), são utilizadas para automatizar cálculos e manipular dados de forma dinâmica, utilizando símbolos, operadores e funções. Em relação à construção de fórmulas no *Excel 2019*, assinale a afirmativa correta.

- A) Devem, obrigatoriamente, iniciar com o sinal de igual (“=”).
- B) Funcionam somente se estiverem escritas completamente com letras maiúsculas.
- C) Funcionam corretamente mesmo quando o sinal de igual (“=”) é colocado no final da expressão.
- D) Podem iniciar com letras maiúsculas, minúsculas ou números, desde que terminem com parênteses.

Questão 18

Durante o expediente em uma repartição pública, sabe-se que o servidor utiliza diferentes equipamentos conectados ao micro-computador para desempenhar tarefas como digitar ofícios, escanear documentos, armazenar arquivos e se conectar à *internet*. Considerando esse contexto, assinale a afirmativa correta sobre classificação e função desses equipamentos.

- A) O *nobreak* tem como função principal aumentar a velocidade de acesso à *internet* ao estabilizar a rede elétrica.
- B) O *pen drive* é um equipamento de processamento de dados responsável por controlar o fluxo de entrada e saída de informações.
- C) O *scanner* é um equipamento que transforma documentos físicos em arquivos digitais; é classificado como periférico de entrada.
- D) As impressoras são consideradas periféricos de entrada, pois recebem dados do computador e os transformam em texto ou imagem em papel.



Questão 19

Durante o expediente na Secretaria de Administração da Prefeitura Municipal de João Ramalho, o servidor Carlos percebe que está com várias janelas de trabalho abertas, em seu computador com *Windows 10* (Configuração Padrão – Idioma Português-Brasil), o que está dificultando a organização de suas tarefas. Ele precisa consultar frequentemente diferentes documentos, planilhas e páginas da *internet*. Sabe-se que ele poderá utilizar um recurso do sistema operacional para organizar melhor as janelas de trabalho e separar os ambientes por tarefa. Considerando esse cenário e os recursos disponíveis no *Windows 10*, trata-se da solução correta para a necessidade de Carlos:

- A) Acessar o “*Prompt de Comando*” e digitar o comando *tasklist* para separar os processos por janela.
- B) Utilizar a ferramenta “Gerenciador de Dispositivos” para reorganizar as janelas e otimizar a visualização.
- C) Usar a função “Área de Trabalho Virtual” para criar ambientes separados e distribuir as janelas entre eles.
- D) Ativar o modo “Segurança” do sistema, que organiza automaticamente todas as tarefas por tipo de arquivo.

Questão 20

Durante o atendimento ao público na recepção da Secretaria Municipal de Saúde, a servidora Marta percebe que o computador que utiliza diariamente está com desempenho muito lento. O sistema de agendamento demora para abrir e os documentos levam muito tempo para serem salvos. Ela entra em contato com o setor de informática para solicitar suporte. Considerando esse contexto, trata-se de ação adequada a ser tomada inicialmente pelo setor de suporte técnico para identificar e corrigir o problema relatado:

- A) Substituir o monitor da servidora por outro com entrada HDMI.
- B) Instalar um antivírus alternativo sem remover o antigo para reforçar a proteção do sistema.
- C) Verificar o uso da memória RAM e o espaço disponível no disco rígido, além de revisar os programas em execução automática.
- D) Realizar a limpeza física do gabinete com ar comprimido, pois o acúmulo de poeira nos componentes é a principal causa de lentidão em computadores públicos.

CONHECIMENTOS ESPECÍFICOS

CONHECIMENTOS DE DIREITO

Questão 21

Levando em conta os direitos e as garantias fundamentais previstas na Constituição brasileira, analise as afirmativas a seguir.

- I. O Brasil adota, entre outras, a pena de banimento.
- II. O registro civil de nascimento e a certidão de óbito são documentos gratuitos para os reconhecidamente pobres, na forma da lei.
- III. Todos podem se reunir pacificamente, sem armas, em locais abertos ao público, desde que com autorização prévia do poder público local.
- IV. No caso de iminente perigo público, a autoridade competente poderá usar de propriedade particular, assegurada ao proprietário indenização ulterior, se houver dano.

Está correto o que se afirma apenas em

- A) I e III.
- B) II e IV.
- C) I, II e IV.
- D) II, III e IV.

Questão 22

Determinado funcionário público aceitou fazer um serviço de consultoria para um particular, pessoa física, o qual tem interesse suscetível de ser atingido ou amparado por ação ou omissão decorrente das atribuições do agente público, durante a atividade. Considerando a Lei de Improbidade Administrativa, pode-se afirmar que esse ato:

- A) Não tem previsão legal enquanto ato de improbidade administrativa.
- B) Será considerado de improbidade administrativa, desde que tenha sido doloso.
- C) Será considerado de improbidade administrativa, independentemente do dolo do agente.
- D) Será considerado de improbidade administrativa, desde que seja doloso, gere enriquecimento do agente de forma direta e cause efetivo prejuízo ao ente público.



Questão 23

A modalidade licitatória, prevista na Lei de Licitações e Contratos Administrativos, por regra, para a contratação de obras e serviços comuns de engenharia é chamada de:

- A) Leilão.
- B) Pregão.
- C) Concorrência.
- D) Diálogo competitivo.

Questão 24

A Lei Geral de Proteção de Dados Pessoais (LGPD) estabelece o conceito de “dado pessoal sensível”. São considerados sensíveis os dados sobre(de), EXCETO:

- A) Saúde.
- B) Cartão de crédito.
- C) Filiação a sindicato.
- D) Convicção religiosa.

Questão 25

A Lei de Acesso à Informação – Lei nº 12.527/2011 – regulamenta o direito constitucional de acesso à informação. Estão sujeitos à obediência a tais normas legais:

- I. Ministério Público.
- II. Empresas públicas.
- III. Entidades privadas sem fins lucrativos que recebam, para realização de ações de interesse público, recursos públicos diretamente do orçamento ou mediante subvenções sociais, contrato de gestão, termo de parceria, convênios, acordo, ajustes ou outros instrumentos congêneres.
- IV. Autarquias.

As normas legais de acesso à informação previstas nessa normativa se aplicam a:

- A) I, II, III e IV.
- B) I e III, apenas.
- C) II e IV, apenas.
- D) II, III e IV, apenas.

LEGISLAÇÃO

Questão 26

Relativamente aos servidores municipais do município de João Ramalho, segundo previsão legal na Lei Orgânica, é correto afirmar que:

- A) O tempo de contribuição do servidor, em cargo federal ou estadual, não será contado para efeitos de aposentadoria pelo sistema municipal.
- B) Não existe nenhuma previsão de gratificação de distância pelo exercício de cargo ou função em unidade de trabalho considerada de difícil acesso.
- C) O município não poderá despender com pessoal mais do que setenta por cento do valor das respectivas receitas correntes líquidas, conforme dispõe a Constituição Federal e as Leis Complementares.
- D) Existe previsão para que a servidora pública gestante, sem prejuízo de vencimentos ou vantagens do cargo, possa ter deferida mudança de função, pelo tempo necessário, por recomendação médica.

Questão 27

Eventual proposta popular de emenda à Lei Orgânica do município de João Ramalho deve ser assinada por, no mínimo, determinado percentual dos eleitores municipais; assinale-o.

- A) 2%.
- B) 5%.
- C) 6%.
- D) 10%.



Questão 28

Determinado servidor público de João Ramalho sofreu um acidente fora do horário de serviço e em atividade não correlata a seu cargo. Como consequência do acidente, sua capacidade de trabalho, para exercer a função pública que realizava, foi substancialmente diminuída, não sendo mais possível ao servidor, de forma permanente, realizar as atividades que exercia em seu cargo. Considerando as normas do Estatuto dos Servidores Públicos e o caso hipotético, é possível afirmar que:

- A) O servidor poderá ser readaptado a outro cargo com atribuições afins à sua capacidade, respeitados o nível de escolaridade, a habilidade exigida e a equivalência hierárquica e de vencimentos, não acarretando, em hipótese alguma, aumento ou diminuição de vencimentos.
- B) Uma vez que o acidente ocorreu fora do horário de serviço e em atividade não correlata a seu cargo, caso o servidor não possa retornar à sua atividade, será exonerado, independentemente de ser estável, considerando que a incapacidade adveio de culpa exclusiva do servidor.
- C) Será obrigatoriamente aposentado por invalidez. Considerando a sua incapacidade para o cargo/função que exercia, sendo ilegal, em qualquer caso, a alteração de sua atividade, em especial, a mudança do seu cargo, a aposentadoria por invalidez será compulsória, não existindo uma alternativa legal.
- D) O servidor deverá continuar a exercer o mesmo cargo; considerando a análise da sua redução de capacidade, em horário especial de trabalho e com limitação de suas funções àquelas que puder exercer. Apenas a incapacidade completa gera o direito à aposentadoria por invalidez, não sendo possível a readaptação a outro cargo.

Questão 29

Determinado servidor público de João Ramalho, durante o horário de trabalho, sem conexão com sua atividade ou cargo, estava portando arma de fogo. Percebido o fato, foi instaurado inquérito, o qual determinou que, além de não estar atrelado a seu cargo o uso de qualquer armamento, o servidor também não possuía, legalmente, o direito ao porte de arma. Considerando a situação hipotética, levando em conta que não foi um comportamento reincidente e que o servidor não possui qualquer medida disciplinar anotada em sua ficha funcional, o Estatuto dos Servidores Públicos prevê como pena adequada:

- A) Demissão.
- B) Suspensão.
- C) Advertência.
- D) Nenhuma punição é prevista; trata-se de ilícito penal e não administrativo, não cabendo qualquer medida disciplinar administrativa para o ato em questão.

Questão 30

Sobre a instrução de processo administrativo, segundo o Estatuto do Servidor Público do município de João Ramalho, é correto afirmar que:

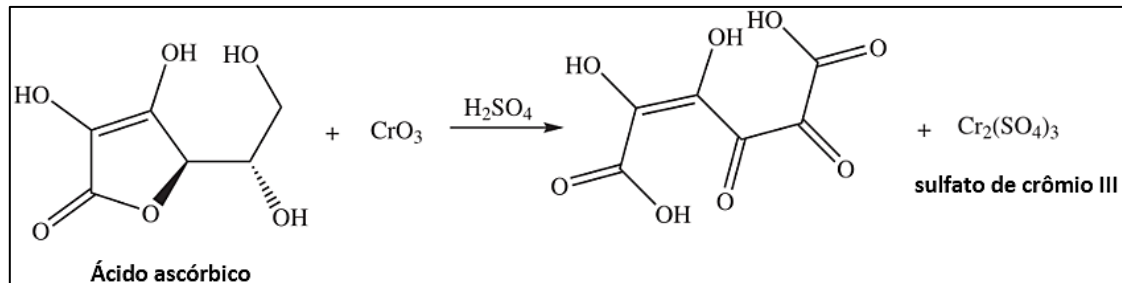
- A) Em nenhuma hipótese o prazo para apresentação de defesa poderá ser prorrogado.
- B) Havendo dois ou mais indiciados, o prazo de defesa será multiplicado por quantos forem os indiciados, que terão o prazo total de forma comum.
- C) Estando o indiciado em local incerto e não sabido, o processo disciplinar ficará suspenso até sua efetiva citação pessoal por mandado; é obrigação do município a sua localização.
- D) O prazo para defesa, em processos administrativos, será de dez dias, sendo o indiciado citado por mandado expedido pelo Presidente da Comissão para apresentar defesa escrita.



CONHECIMENTOS DO CARGO

Questão 31

A identificação de determinado grupo funcional é feita com o reagente de Jones, que consiste em uma solução de ácido crômico e ácido sulfúrico. O ácido ascórbico, que é um álcool, é oxidado pelo reagente de Jones, resultando em uma mudança de sua estrutura química. O teste de Jones com o ácido ascórbico é representado pela equação a seguir; analise-a.



Considerando que uma massa de 200 g de ácido ascórbico (80% de pureza) sofre oxidação, qual a massa, em gramas, de sulfato de cromo III- $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ obtido?

(Considere a estequiometria da reação 1:1 / Dados: MM ácido ascórbico = 176 g/mol.)

- A) 89 g.
- B) 178 g.
- C) 285 g.
- D) 356 g.

Questão 32

Historicamente, a literatura reporta que, em 1855, Theodor Escherich isolou uma bactéria em fezes de crianças, a qual recebeu a denominação original de *Bacterium coli* e mais tarde foi confirmada como habitante do trato intestinal de seres humanos e animais de sangue quente (Hofstra e Huisin't Veld, 1988). Subsequentes tentativas de diferenciar a *Bacterium coli* de outras bactérias da família *Enterobacteriaceae* (Jones, 1988), entre elas, aquelas mais nitidamente associadas à contaminação de natureza fecal, deram origem à subclassificação do grupo *coli* – aerogenes, ou “coliformes”, e a definição de sua composição pelos gêneros *Escherichia*, *Klebsiella* e *Citrobacter* (1956), posteriormente complementado pela inclusão do gênero *Enterobacter* (Müller e Mossel, 1982; Hofstra e Huisin't Veld, 1988). Sobre o método de análise, bem como as bactérias do grupo coliforme, analise as afirmativas a seguir.

- I. Coliformes totais são bacilos gram-negativos, aeróbios ou anaeróbios facultativos, capazes de se desenvolverem na presença de sais biliares ou agentes tensoativos que fermentam a lactose com produção de ácido, gás e aldeído a $35,0 \pm 0,5^\circ\text{C}$ em 24-48 horas; podem apresentar atividade da enzima β galactosidase.
- II. *Escherichia coli* é uma bactéria do grupo coliforme que fermenta lactose e manitol, com produção de ácido e gás a $44,5^\circ\text{C} \pm 0,2^\circ\text{C}$ em 24 horas. Apresenta atividade das enzimas β galactosidase e β glucuronidase, sendo considerada o mais específico indicador de contaminação fecal recente e de eventual presença de organismos patogênicos.
- III. O método do substrato cromogênico se baseia nas atividades enzimáticas específicas dos coliformes e *E. coli*. Os meios de cultura contêm nutrientes indicadores (substrato cromogênico) que, hidrolisados pelas enzimas específicas dos coliformes e/ou, *E. coli*, provocam uma mudança de cor no meio-amarelo, no caso de coliformes – ou produzem fluorescência quando a amostra é exposta à luz ultravioleta – no caso de *E. coli*.

Está correto o que se afirma em

- A) I, II e III.
- B) II, apenas.
- C) I e II, apenas.
- D) I e III, apenas.



Questão 33

Para avaliar a qualidade da água para consumo humano, um dos parâmetros monitorados é o teor de cloreto. Em um laboratório de análises, o químico precisava determinar esse teor de cloreto por titulação com uma solução padrão de AgNO_3 . Para isso, o profissional prosseguiu com a análise através dos procedimentos descritos a seguir:

1. Com uma pipeta de 50 mL, pipete esse volume de NaCl;
2. Transfira esse volume de NaCl para um *erlenmeyer* de 50 mL;
3. Titule lentamente com a solução padronizada de AgNO_3 0,05 mol/L até que mude a cor de forma permanente; e
4. Anote o volume consumido de AgNO_3 .

(Observação: volume gasto de AgNO_3 na titulação: 1 mL.)

A partir da realização de todas as etapas e das observações experimentais, analise as afirmativas a seguir.

- I. O teor de cloreto é 0,001 mol/L.
- II. A equação da reação envolvida é $\text{Cl}_{(\text{aq})}^- + \text{AgNO}_{3(\text{aq})} \rightarrow \text{AgCl}_{(\text{s})} + \text{NO}_3^-_{(\text{aq})}$
- III. A quantidade de matéria, em mol, de nitrato de prata presente no volume consumido no processo é 0,05 mol.

Está correto o que se afirma em

- A) I, II e III.
- B) II, apenas.
- C) I e II, apenas.
- D) I e III, apenas.

Questão 34

O técnico em química precisa determinar a concentração de cálcio em uma amostra de 200 mL de uma água natural. Para tal análise, ele utilizou o método da gravimetria por precipitação seguindo os seguintes passos:

1. Adicionou a solução contendo amostra excesso de ácido oxálico;
2. Adicionou, também, amônia para neutralizar o ácido e provocar a precipitação completa do cálcio;
3. O precipitado formado foi filtrado, utilizando um cadinho de filtração que ele encontrou sobre a bancada do laboratório;
4. O precipitado filtrado foi seco e calcinado; e
5. Após o resfriamento, o precipitado juntamente ao cadinho de filtração foi pesado e a massa de óxido de cálcio encontrada.

Após seguir cada passo para determinar a concentração de cálcio em determinada amostra, o técnico em química cometeu quantos erros?

- A) Um.
- B) Dois.
- C) Três.
- D) Nenhum.

Questão 35

Para um determinado experimento, o técnico em química deverá preparar 100 mL de solução de sacarose 0,02 mol/L seguindo os seguintes procedimentos:

- Determinar a massa de sacarose a ser pesada;
- Pesar a quantidade calculada em um béquer de 50 mL;
- Adicionar, aproximadamente, 20 mL de água destilada ao béquer contendo a sacarose e dissolver o sólido com o auxílio de um bastão de vidro;
- Transferir essa solução para um balão volumétrico de 100 mL “quantitativamente”;
- Efetuar, pelo menos, 3 lavagens do béquer e do bastão de vidro com, no máximo, 20 mL de água destilada em cada lavagem, transferindo sempre para o balão volumétrico;
- Completar o volume do balão volumétrico com água destilada até o traço de aferição; e
- Agitar o balão volumétrico para homogeneizar a solução.

(Dados: MM sacarose: 342 g/mol.)

Qual a massa de sacarose a ser pesada para o preparo da solução?

- A) 0,0684 g.
- B) 0,684 g.
- C) 6,84 g.
- D) 68,4 g.



Questão 36

A coleta de amostras de água se constitui em um dos elementos fundamentais no desenvolvimento de um programa de controle da qualidade da água. Embora considerada uma atividade simples, alguns critérios técnicos, como a exigência de pessoal treinado, devem ser rigorosamente observados no processo de amostragem, a fim de que as amostras sejam representativas do nível de qualidade que se pretende determinar. Sobre a coleta de amostras de água, marque **V** para as afirmativas verdadeiras e **F** para as falsas.

- () A coleta de água tratada deve ser realizada diretamente da torneira, fazendo-se a desinfecção com hipoclorito de sódio a 10%.
- () As amostras destinadas às análises físico-químicas devem ser acondicionadas em frascos de vidro neutro, devidamente limpos e secos; e identificadas, a fim de se evitar erros.
- () As amostras coletadas para análise bacteriológica devem ser transportadas em caixas térmicas, em temperatura em torno de 25°C e o período de transporte deve ser de oito horas, sendo que o tempo para a realização das análises não deve exceder vinte e quatro horas.
- () A coleta de água bruta deve ser realizada em ponto estratégico do manancial de captação ou, quando não é possível, na chegada da água bruta na Estação de Tratamento de Água (ETA).

A sequência está correta em

- A) F, F, V, V.
- B) V, F, F, V.
- C) V, V, F, F.
- D) F, V, V, F.

Questão 37

Uma das propriedades mais importantes da água é a sua capacidade de dissolver grande variedade de substâncias. Muitas das reações químicas que acontecem no organismo do homem ou ao seu redor ocorrem devido às substâncias dissolvidas na água. Considere que o técnico em química recebeu a tarefa de realizar alguns experimentos, ou seja, realizar algumas reações químicas e anotar as observações diante de cada reação, observe:

1. Reação de uma solução de ácido clorídrico (HCl) com raspas de zinco.
2. Reação entre as soluções de carbonato de sódio (Na_2CO_3) e ácido bromídrico (HBr).
3. Reação entre as soluções de nitrato de prata (AgNO_3) e cloreto de potássio (KCl).

Sobre as observações anotadas, analise as afirmativas a seguir.

- I. Na reação entre uma solução de ácido clorídrico com raspas de zinco ocorreu desprendimento de gás.
- II. Na reação entre o carbonato de sódio e uma solução de ácido bromídrico ocorreu desprendimento de gás.
- III. Na reação entre uma solução de nitrato de prata com uma solução de cloreto de potássio se formaram dois sais insolúveis.

Está correto o que se afirma em

- A) I, II e III.
- B) II, apenas.
- C) I e II, apenas.
- D) I e III, apenas.

Questão 38

O uso dos Equipamentos de Proteção Individual (EPIs) e dos Equipamentos de Proteção Coletiva (EPCs) visa minimizar a possibilidade de contato das substâncias químicas com a pele, os olhos e o sistema respiratório, bem como a contenção em casos de derramamento. Utilizando esses equipamentos de proteção adequadamente, minimiza-se o risco efetivo de acidentes ao se manipular as diversas substâncias químicas em um laboratório. Sobre os EPIs, analise as seguintes afirmativas.

- I. O avental para manuseio de substâncias químicas deve ser de algodão grosso, pois esse material queima mais devagar e reage com ácidos e bases, evitando, assim, que essas substâncias atinjam a pele.
- II. Os óculos de segurança com vedação nas laterais são utilizados somente para transferência de produtos químicos corrosivos.
- III. Respiradores simples com filtros químicos possuem filtros adsorvedores capazes de reter gases e vapores de substâncias químicas.

Está correto o que a afirma em

- A) I, II e III.
- B) II, apenas.
- C) I e II, apenas.
- D) I e III, apenas.



Questão 39

As caracterizações físico-químicas e biológicas da água e de soluções aquosas têm como objetivo identificar e quantificar os elementos e espécies iônicas presentes nesses compostos e associar os efeitos de suas propriedades às questões ambientais, permitindo a compreensão dos processos naturais ou alterações no meio ambiente. O conjunto de análises e métodos permitem o entendimento do funcionamento dos ecossistemas, de seus problemas ambientais e a proposição de soluções viáveis para resolução dos mesmos. Quanto aos métodos e princípios das análises físico-químicas e biológicas, é **INCORRETO** afirmar que:

- A) A dureza é a soma de todos os constituintes químicos dissolvidos na água; mede a concentração de substâncias iônicas e é expressa em $\text{mg} \cdot \text{L}^{-1}$. Uma das formas de estimar a dureza é através da conversão da medida de condutividade elétrica.
- B) No método DBO, a concentração de oxigênio é determinada através da técnica química ou eletroquímica no início e no final do período de incubação (cinco dias a 20°C na ausência de luz). A diferença é utilizada para o cálculo considerando o fator de diluição.
- C) Altas concentrações de amônio em águas superficiais podem ser indicação de contaminação por esgoto bruto, efluentes industriais ou afluxo de fertilizantes. A determinação do amônio pode ser feita por espectrofotometria UV-visível ou cromatografia iônica.
- D) O pH é uma das ferramentas mais importantes e frequentes utilizadas na análise da água. Praticamente todas as fases de tratamento de água e de efluentes, processos de neutralização, precipitação, coagulação, desinfecção e controle de corrosão dependem do valor de pH.

Questão 40

Nos ambientes naturais, os micro-organismos se encontram, quase sempre, sob forma de populações mistas. Assim sendo, para que seja possível estudar as características das espécies que compõem tais misturas, é necessário fazer seu isolamento em cultura pura. Para isso, necessita-se de um meio de cultura desejado. Após o seu crescimento, torna-se necessário, ainda, confirmar a sua pureza, de modo a garantir que a cultura obtida contenha apenas o micro-organismo de interesse. Sobre os meios de cultura, marque **V** para as afirmativas verdadeiras e **F** para as falsas.

- () A adição de um carboidrato e um indicador de pH ao meio de cultura permite evidenciar as colônias de micro-organismos que produzem ácidos a partir da utilização daquele carboidrato, pois a cor do indicador irá se modificar em função da acidificação do meio ao redor da colônia.
- () Turbidimetria é um método indireto no qual são contadas células totais, a partir da turvação observada no meio líquido onde ocorre o crescimento microbiano. Para essa contagem é preciso que seja obtida uma curva-padrão para cada micro-organismo estudado, onde será relacionado o número de células conhecido com a turvação correspondente.
- () Contagem direta em câmara de contagem é uma técnica estatística, na qual volumes da amostra original são inoculados em séries de tubos contendo um meio de cultura líquido apropriado. Comumente são empregadas três ou cinco séries, de cinco tubos cada, nas quais são inoculadas réplicas correspondentes de cada volume ou diluição da amostra original.
- () Os meios sintéticos são utilizados para o isolamento de um grupo particular de micro-organismos, ou seja, são meios de cultura adicionados de substâncias químicas que irão propiciar o desenvolvimento dos micro-organismos de interesse e inibir o desenvolvimento dos micro-organismos acompanhantes.

A sequência está correta em

- A) F, F, V, F.
- B) V, F, F, V.
- C) V, V, F, F.
- D) F, V, V, V.

ATENÇÃO



NÃO é permitida a anotação das respostas da prova em nenhum meio.
O candidato flagrado nessa conduta poderá ser eliminado do processo.

Tabela Periódica dos Elementos

1	NOVO Original	18 VIIIA	2	He	Helônio	4.002602	2	Ne	Neônio	20.1797	2	Ar	Argônio	39.948	2	Kr	Criptônio	83.798	2	Xe	Xenônio	131.293	2	Rn	Rádônio	(222)	2	Uuo	Ununocídio					
2	NOVO		3	Li	Lítio	6.941	3	Na	Sódio	22.989770	3	K	Potássio	39.0983	3	Rb	Rubídio	85.4678	3	Cs	Césio	132.90545	3	Ba	Bário	137.327	3	Fr	Frâncio	(223)				
3	NOVO		4	Be	Bélio	9.012182	4	Mg	Magnésio	24.3050	4	Ca	Cálcio	40.078	4	Sr	Estrôncio	87.62	4	Y	Ítrio	88.90585	4	Zr	Zircônio	91.224	4	Nb	Níbio	92.90638	4	Mo	Molibdênio	95.94
4	NOVO		5	B	Boro	10.811	5	Al	Alumínio	26.981538	5	Sc	Escândio	44.955910	5	Ti	Titânio	47.867	5	V	Vanádio	50.9415	5	Cr	Cromo	51.9961	5	Mn	Manganês	54.938049	5	Fe	Ferro	55.8457
5	NOVO		6	C	Carbono	12.0107	6	Si	Silício	28.0855	6	Yt	Ítrio	88.90585	6	Zn	Zinco	65.409	6	Ga	Gálio	69.723	6	Ge	germânio	72.64	6	As	Ársênio	74.92160	6	Se	Selênio	78.96
6	NOVO		7	N	Nitrogênio	14.00674	7	P	Fósforo	30.973761	7	La	Lantânio	138.90547	7	Br	Bromo	79.904	7	Sb	Antimônio	121.760	7	Te	Telúrio	127.60	7	I	Iodo	126.90447	7	Xe	Xenônio	131.293
7	NOVO		8	O	Oxigênio	15.9994	8	S	Enxofre	32.066	8	Ce	Célio	140.126	8	Kr	Criptônio	83.798	8	Po	Polônio	(209)	8	At	Ástato	(210)	8	Rn	Rádônio	(222)	8	Uuq	Ununquécio	
8	NOVO		9	F	Fluor	18.9984032	9	Cl	Cloro	35.453	9	Pr	Praseodímio	140.90765	9	Se	Selênio	78.96	9	Bi	Bismuto	208.98038	9	Po	Polônio	(209)	9	At	Ástato	(210)	9	Rn	Rádônio	(222)
9	NOVO		10	Ne	Neônio	20.1797	10	Ar	Argônio	39.948	10	Sm	Samaritônio	150.36	10	Br	Bromo	79.904	10	Pb	Chumbo	207.2	10	At	Ástato	(210)	10	Rn	Rádônio	(222)	10	Uup	Ununpentium	
10	NOVO		11	Na	Sódio	22.989770	11	K	Potássio	39.0983	11	Eu	Európio	151.964	11	Kr	Criptônio	83.798	11	Bi	Bismuto	208.98038	11	Po	Polônio	(209)	11	At	Ástato	(210)	11	Rn	Rádônio	(222)
11	NOVO		12	Mg	Magnésio	24.3050	12	Ca	Cálcio	40.078	12	Gd	Gadolínio	157.25	12	Br	Bromo	79.904	12	Pb	Chumbo	207.2	12	Po	Polônio	(209)	12	At	Ástato	(210)	12	Rn	Rádônio	(222)
12	NOVO		13	Al	Alumínio	26.981538	13	Sc	Escândio	44.955910	13	Tb	Térbio	158.92534	13	Kr	Criptônio	83.798	13	Pb	Chumbo	207.2	13	Po	Polônio	(209)	13	At	Ástato	(210)	13	Rn	Rádônio	(222)
13	NOVO		14	Si	Silício	28.0855	14	Yt	Ítrio	88.90585	14	Dy	Disprósio	162.500	14	Ge	germânio	72.64	14	Bi	Bismuto	208.98038	14	Po	Polônio	(209)	14	At	Ástato	(210)	14	Rn	Rádônio	(222)
14	NOVO		15	P	Fósforo	30.973761	15	La	Lantânio	138.90547	15	Ho	Hólmio	164.93032	15	As	Ársênio	74.92160	15	Pb	Chumbo	207.2	15	Po	Polônio	(209)	15	At	Ástato	(210)	15	Rn	Rádônio	(222)
15	NOVO		16	S	Enxofre	32.066	16	Ce	Célio	140.126	16	Er	Ério	167.269	16	Se	Selênio	78.96	16	Pb	Chumbo	207.2	16	Po	Polônio	(209)	16	At	Ástato	(210)	16	Rn	Rádônio	(222)
16	NOVO		17	Cl	Cloro	35.453	17	Pr	Praseodímio	140.90765	17	Tm	Tulio	168.93421	17	Br	Bromo	79.904	17	Pb	Chumbo	207.2	17	Po	Polônio	(209)	17	At	Ástato	(210)	17	Rn	Rádônio	(222)
17	NOVO		18	Ar	Argônio	39.948	18	Sm	Samaritônio	150.36	18	Yb	Ítrio	173.04	18	Kr	Criptônio	83.798	18	Pb	Chumbo	207.2	18	Po	Polônio	(209)	18	At	Ástato	(210)	18	Rn	Rádônio	(222)
18	NOVO		19	K	Potássio	39.0983	19	Eu	Európio	151.964	19	Lu	Lutécio	174.967	19	Ge	germânio	72.64	19	Bi	Bismuto	208.98038	19	Po	Polônio	(209)	19	At	Ástato	(210)	19	Rn	Rádônio	(222)
19	NOVO		20	Ca	Cálcio	40.078	20	Gd	Gadolínio	157.25	20	La	Lantânio	138.90547	20	As	Ársênio	74.92160	20	Pb	Chumbo	207.2	20	Po	Polônio	(209)	20	At	Ástato	(210)	20	Rn	Rádônio	(222)
20	NOVO		21	Sc	Escândio	44.955910	21	Sc	Escândio	44.955910	21	La	Lantânio	138.90547	21	Se	Selênio	78.96	21	Pb	Chumbo	207.2	21	Po	Polônio	(209)	21	At	Ástato	(210)	21	Rn	Rádônio	(222)
21	NOVO		22	Ti	Titânio	47.867	22	Yt	Ítrio	88.90585	22	La	Lantânio	138.90547	22	As	Ársênio	74.92160	22	Pb	Chumbo	207.2	22	Po	Polônio	(209)	22	At	Ástato	(210)	22	Rn	Rádônio	(222)
22	NOVO		23	V	Vanádio	50.9415	23	Zr	Zircônio	91.224	23	La	Lantânio	138.90547	23	Se	Selênio	78.96	23	Pb	Chumbo	207.2	23	Po	Polônio	(209)	23	At	Ástato	(210)	23	Rn	Rádônio	(222)
23	NOVO		24	Cr	Cromo	51.9961	24	Nb	Níbio	92.90638	24	La	Lantânio	138.90547	24	As	Ársênio	74.92160	24	Pb	Chumbo	207.2	24	Po	Polônio	(209)	24	At	Ástato	(210)	24	Rn	Rádônio	(222)
24	NOVO		25	Mn	Manganês	54.938049	25	Mo	Molibdênio	95.94	25	La	Lantânio	138.90547	25	As	Ársênio	74.92160	25	Pb	Chumbo	207.2	25	Po	Polônio	(209)	25	At	Ástato	(210)	25	Rn	Rádônio	(222)
25	NOVO		26	Fe	Ferro	55.8457	26	Ru	Rútenio	101.07	26	La	Lantânio	138.90547	26	As	Ársênio	74.92160	26	Pb	Chumbo	207.2	26	Po	Polônio	(209)	26	At	Ástato	(210)	26	Rn	Rádônio	(222)
26	NOVO		27	Co	Cobalto	58.933200	27	Rh	Ródio	102.90550	27	La	Lantânio	138.90547	27	As	Ársênio	74.92160	27	Pb	Chumbo	207.2	27	Po	Polônio	(209)	27	At	Ástato	(210)	27	Rn	Rádônio	(222)
27	NOVO		28	Ni	Níquel	58.6934	28	Pd	Paládio	106.42	28	La	Lantânio	138.90547	28	As	Ársênio	74.92160	28	Pb	Chumbo	207.2	28	Po	Polônio	(209)	28	At	Ástato	(210)	28	Rn	Rádônio	(222)
28	NOVO		29	Cu	Cobre	63.546	29	Ag	Prata	107.8682	29	La	Lantânio	138.90547	29	As	Ársênio	74.92160	29	Pb	Chumbo	207.2	29	Po	Polônio	(209)	29	At	Ástato	(210)	29	Rn	Rádônio	(222)
29	NOVO		30	Zn	Zinco	65.409	30	Cd	Cádmio	112.411	30	La	Lantânio	138.90547	30	As	Ársênio	74.92160	30	Pb	Chumbo	207.2	30	Po	Polônio	(209)	30	At	Ástato	(210)	30	Rn	Rádônio	(222)
30	NOVO		31	Ga	Gálio	69.723	31	In	Índio	114.818	31	La	Lantânio	138.90547	31	As	Ársênio	74.92160	31	Pb	Chumbo	207.2	31	Po	Polônio	(209)	31	At	Ástato	(210)	31	Rn	Rádônio	(222)
31	NOVO		32	Ge	germânio	72.64	32	Sn	Estanho	118.710	32	La	Lantânio	138.90547	32	As	Ársênio	74.92160	32	Pb	Chumbo	207.2	32	Po	Polônio	(209)	32	At	Ástato	(210)	32	Rn	Rádônio	(222)
32	NOVO		33	As	Ársênio	74.92160	33	Sb	Antimônio	121.760	33	La	Lantânio	138.90547	33	As	Ársênio	74.92160	33	Pb	Chumbo	207.2	33	Po	Polônio	(209)	33	At	Ástato	(210)	33	Rn	Rádônio	(222)
33	NOVO		34	Se	Selênio	78.96	34	Te	Telúrio	127.60	34	La	Lantânio	138.90547	34	As	Ársênio	74.92160	34	Pb	Chumbo	207.2	34	Po	Polônio	(209)	34	At	Ástato	(210)	34	Rn	Rádônio	(222)
34	NOVO		35	Br	Bromo	79.904	35	I	Iodo	126.90447	35	La	Lantânio	138.90547	35	As	Ársênio	74.92160	35	Pb	Chumbo	207.2	35	Po	Polônio	(209)	35	At	Ástato	(210)	35	Rn	Rádônio	(222)
35	NOVO		36	Kr	Criptônio	83.798	36	Xe	Xenônio	131.293	36	La	Lantânio	138.90547	36	As	Ársênio	74.92160	36	Pb	Chumbo	207.2	36	Po	Polônio	(209)	36	At	Ástato	(210)	36	Rn	Rádônio	(222)

Massas atômicas em parênteses são aquelas do isótopo mais estável ou comum.

Nota: Os números de subgrupo 1-18 foram adotados em 1984 pela International Union of Pure and Applied Chemistry. (União Internacional de Química Pura e Aplicada). Os nomes dos elementos 112-118 são os equivalentes latinos desses números.

57	La	Lantânio	138.905	58	Ce	Célio	140.116	59	Pr	Praseodímio	140.90765	60	Nd	Neodímio	144.24	61	Pm	Promécio	(145)	62	Sm	Samaritônio	150.36	63	Eu	Európio	151.964	64	Gd	Gadolínio	157.25	65	Tb	Térbio	158.92534	66	Dy	Disprósio	162.500	67	Ho	Hólmio	164.93032	68	Er	Ério	167.269	69	Tm	Tulio	168.93421	70	Yb	Ítrio	173.04	71	Lu	Lutécio	174.967
89	Ac	Actínio	(227)	90	Th	Tório	232.0381	91	Pa	Protactínio	231.03588	92	U	Urânio	238.02891	93	Np	Neptúlio	(237)	94	Pu	Plutônio	(244)	95	Am	Amérvio	(243)	96	Cm	Cúrio	(247)	97	Bk	Berkelíio	(247)	98	Cf	Califórnio	(251)	99	Es	Einsteiníio	(252)	100	Fm	Férmio	(257)	101	Md	Mendelévio	(258)	102	No	Nobelíio	(259)	103	Lr	Laurécio	(262)





INSTRUÇÕES

1. Somente será permitida a utilização de caneta esferográfica de tinta azul ou preta, feita de material transparente e de ponta grossa.
2. É proibida, durante a realização das provas, a comunicação entre os candidatos e a utilização de máquinas calculadoras e/ou similares, livros, anotações, impressos ou qualquer outro material de consulta, protetor auricular, lápis, borracha ou corretivo. Especificamente, não será permitido ao candidato ingressar na sala de provas sem o devido recolhimento, com respectiva identificação, dos seguintes equipamentos: *bip*, telefone celular, *walkman*, agenda eletrônica, *notebook*, *palmtop*, *ipod*, *ipad*, *tablet*, *smartphone*, mp3, mp4, receptor, gravador, máquina de calcular, máquina fotográfica, controle de alarme de veículo, relógio de qualquer modelo, pulseiras magnéticas e similares etc., o que não acarreta em qualquer responsabilidade do Instituto Consulplan sobre tais equipamentos.
3. Com vistas à garantia da segurança e da integridade do certame, no dia da realização das provas escritas, os candidatos serão submetidos ao sistema de detecção de metais na entrada e na saída dos sanitários. Excepcionalmente, poderão ser realizados, a qualquer tempo durante a aplicação, outros procedimentos de vistoria além do descrito.
4. A prova terá duração de três horas para todos os cargos. Esse período abrange a assinatura, assim como o preenchimento do Cartão de Respostas (gabarito).
5. O caderno de provas é composto por trinta questões para os cargos de nível fundamental; e quarenta questões para os cargos de nível médio e nível superior.
6. As questões das provas objetivas são do tipo múltipla escolha, com quatro opções (A a D) e uma única resposta correta. Ao terminar a prova, o candidato, obrigatoriamente, deverá devolver ao Fiscal de Aplicação o Cartão de Respostas (gabarito) devidamente assinado no local indicado.
7. Ao receber o material, o candidato deverá conferir atentamente se o caderno de provas contém o número de questões previsto, se corresponde ao cargo a que está concorrendo, bem como se os dados constantes no Cartão de Respostas (gabarito) estão corretos. Caso os dados estejam incorretos, ou o material esteja incompleto ou, ainda, detenha qualquer imperfeição, o candidato deverá informar tal ocorrência ao Fiscal de Aplicação, não cabendo reclamações posteriores nesse sentido.
8. Os Fiscais de Aplicação não estão autorizados a emitir opinião nem prestar esclarecimentos sobre o conteúdo das provas. Cabe única e exclusivamente ao candidato interpretar e decidir.
9. Não é permitida a anotação de informações relativas às suas respostas (cópia de gabarito) no comprovante de inscrição ou em nenhum outro meio.
10. O candidato poderá se retirar do local de provas somente a partir de noventa minutos do início de sua realização, contudo não poderá levar consigo o caderno de provas. O candidato somente poderá se retirar levando o caderno de provas no decurso dos últimos trinta minutos previstos para o término da aplicação.
11. Os três últimos candidatos de cada sala só poderão sair juntos. Caso algum candidato insista em sair do local de aplicação antes de autorizado pelo Fiscal de Aplicação, será lavrado Termo de Ocorrência, assinado pelo candidato e testemunhado pelos outros dois candidatos, pelo Fiscal de Aplicação da sala e pelo Coordenador da Unidade de Provas, para posterior análise pela Comissão de Acompanhamento do Concurso.

RESULTADOS E RECURSOS

- Os gabaritos oficiais preliminares das provas objetivas serão divulgados na *internet*, no endereço eletrônico www.institutoconsulplan.org.br, a partir das 16h da segunda-feira subsequente à realização das provas.
- O candidato que desejar interpor recursos contra os gabaritos oficiais preliminares das provas objetivas, deverá fazê-lo apenas em requerimento próprio, disponibilizado no *link* correlato ao Concurso Público, no endereço eletrônico www.institutoconsulplan.org.br.
- A interposição de recursos deverá ser feita apenas no prazo recursal, conforme informações contidas no edital do certame.